

燃烧有机物耗氧量怎么比较 - 烷烃燃烧耗氧量公式-股识吧

一、一道，有机物燃烧耗氧量的题

看物质燃烧时能和O（氧原子）结合生产和CO₂或者H₂O的C和H的个数A.C₂H₅HC
l 燃烧后减去HCl 还有2个C，4个H；

C₂H₅OH燃烧后减去H₂O还有2个C，4个H，所以它们的耗氧量相等。

B.C₂H₄Cl₂，燃烧后还剩2个C，2个H；
与C₂H₂相等。

C.CH₄生成CO₂和H₂O需要2+2 = 4个O，C₂H₄O₂燃烧后减去自身带着的两个H₂O
还有2个C，也需要4个O，所以耗氧量也相等。

D.C₂H₅Cl减去一个HCl，还有2个C，4个H，要消耗4 + 2 = 6个O；

C₃H₄ 要消耗6+2=8个O所以答案选D

二、烷烃燃烧耗氧量公式

质量相同的烃可写成C_x / yH的形式 可见x/y越大 产生的二氧化碳越多
也可知两种烃的x/y相同 生成的CO₂和H₂O的量也相等

三、有机物中碳元素与反应中消耗氧气的质量怎么算

一个C将消耗2个O 对应的相对质量为3 : 8

一个H将消耗1/2个O，对应的相对质量为 1 : 8

可见，在同质量的情况下，H元素可以消耗掉更多的O 所以 烃类物质
含有H比例高的 消耗的氧气多。

结果就是CH₄了 这是个很简单的问题，怎么还不明白类？

实在不行写方程式也能算出来的

四、等质量的有机物充分燃烧消耗氧气大小怎么比较

比较含氢量4H---O2 C----O2 4g-----O2 12g-----O2 氢含量越大燃烧消耗氧气越多

五、氧气浓度什么时，有机物消耗量相对较少

当然是有机物消耗最少的时候，这样才有利于储存.大概的氧气浓度是百分之五，此浓度下无氧呼吸和有氧呼吸都被显著抑制

六、烃完全燃烧，消耗氧气的多少，怎样判断

一个C将消耗2个O 对应的相对质量为3：8

一个H将消耗1/2个O，对应的相对质量为1：8

可见，在同质量的情况下，H元素可以消耗掉更多的O 所以 烃类物质含有H比例高的 消耗的氧气多。

结果就是CH4了 这是个很简单的问题，怎么还不明白类？

实在不行写方程式也能算出来的

参考文档

[下载：燃烧有机物耗氧量怎么比较.pdf](#)

[《今日买入的股票什么时候可以卖出啊》](#)

[《股票波动率增大说明什么》](#)

[《股票pe是怎么计算公式》](#)

[《转入工资理财的钱在哪里》](#)

[下载：燃烧有机物耗氧量怎么比较.doc](#)

[更多关于《燃烧有机物耗氧量怎么比较》的文档...](#)

声明：

本文来自网络，不代表

【股识吧】立场，转载请注明出处：

<https://www.gupiaozhishiba.com/read/23708362.html>

